### . .. (C) FILE CA

- 81:153647 CA

- Organic phosphate stabilizers for polyamides and polyurethanes

- Minagawa, Motonobu IN

- Adeka Argus Chemical Co., Ltd.

- Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 29 pp. CODEN: JKXXAF

- Patent DT

LA - Japanese

FAN CNT 1

APPLICATION NO. DATE DATE KIND PATENT NO. 19720718 19740315 JP 1972-71822 JP49029339. 19720718 PRAI- JP 1972-71822

- Org. phosphites were stabilizers for polyamides and polyurethanes. example, 100 parts nylon 66 [32131-17-2] contg. 0.05% TiO2 was dissolved in 90 parts 90% HCO2H, mixed with 1% phosphite compd. I(R = C12H25, R1 = Me3C, X = CH2CH2SCH2CH2) [53032-69-2], cast, and dried at 105.deg. to give a film which became yellow after 30 min in a 225.deg. air oven, while film not contg. I became dark brown. Other stabilizers used were, e.g. (PhO) (C18H3702CCH2CH2SCH2CH2O) POCH2CH2SCH2CH2OP (OPh) (OCH2CH2SCH2CH2CO2C18H 37) [53092-39-0], I (R = p-C8H17C6H4, R1 = Bu, X = (CH2)6, I [R = (HOCH2) 3CCH2, R1 = Bu, X = (CH2) 6; Ph, Bu, 1,4-cyclohexanedimethylene; II;

III (R = Ph); and III (R = isodecyl).

53032-74-9

RL: MOA (Modifier or additive use); USES (Uses) (heat stabilizers, for polyamides and polyurethanes)

- 53032-74-9 CA RN.

- Phenol, 4,4'-[1-{5-(1,1-dimethylethyl)-4-[[9-[2-(1,1-dimethylethyl)-4-[1-[5-(1,1-dimethylethyl)-4-hydroxy-2-methylphenyl]butyl]-5-methylphenoxy]-2,4,8,10-tetraoxa-3,9-diphosphaspiro[5.5]undec-3-yl]oxy]-2-methylphenyl]-3methyl-1,3-propanediyl]bis[2-(1,1-dimethylethyl)-5-methyl- (9CI) (CA INDEX NAME)

Ме



特許庁長官 三 宅

発明の名称

新規高分子物質組成物

埼玉県補和市白幡 .498 番地 アデカ・アーガス化学株式会社内

埼玉県補和市白幡 1498 番地 アデカ・アーガス化学株式会社 1 É 代表者

東京都中央区日本橋横山町1の3中井ビル

# 公開特許公報

① 日本国特許庁

①特開昭 49 - 29339

昭49.(1974) 3-15 43公開日

21)特願昭 47-7/822

昭47.(1972) 7.18 22出願日

審査請求

未請求

(全29頁)

广内整理番号

52日本分類

1958 45 6970 48 1160 48 6845 47

251052 2511D41 2511A231.61 42 D/

1. 発明の名称

新規高分子物質組成物

2. 特許請求の範囲

下記一般式(I)~(M)で示される有機ホスファイ ト化合物の少くとも一種を含有することからな る安定化されたポリアミドおよびポリウレタン 組成物

·一般式(I)

$$R_{2} \underbrace{ \begin{pmatrix} R_{1}O \\ O \end{pmatrix}_{P} }_{\mathcal{L}} \underbrace{OH_{ij} C_{2} \binom{R_{3}}{B-CH}_{n}}_{n} X-C_{2}H_{ij}O - \underbrace{\left(A-H_{ij} C_{2} \binom{R_{3}}{B-CH}_{n}\right)}_{n} C_{2}H_{ij}O \underbrace{\left(A-H_{ij} C_{2}\binom{R_{3}}{B-CH}_{n}\right)}_{n} C_{2}H_{ij}O \underbrace{\left(A-H_{i$$

〔上式において、 R1 , R2 , R4 および R5 はそれ ぞれアルキル基、アリール基、アラルキル基、フ ルキルアリール基およびこれらの置換された基、 二価または多価フェノール残基で、1個の水酸基 が残つている基あるいはその1つがホスファイト エステルとなつている基を示す。またR1 とR2 お よびR4 とR5 がそれぞれ一緒になつて環状構造を

とつてもよい。さらにレ=0の場合R2は、アシ ル基または置換アシル基を示す。B.3はアルキル 基、アリール基、アルキルアリール基、アリー ルアルキル基またはこれらの置換された基を示  $x t \cdot -s$ 

示す。Aは、

$$-\overset{O}{\overset{\parallel}{C}}-\overset{C}{C}_{2}H_{i_{1}}-\overset{C}{\left(s-\overset{R}{C}H\right)}-\overset{O}{\overset{\parallel}{C}}-\overset{O}{\overset{\square}{C}}-\overset{O}{\overset{\square}{C}}-$$

または、

$$R_1 - O - P - O - R_7$$
  $R_7 - O - P - O - R_8$ 

(上式においてR6および R7 はそれぞれ水素 原子、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、アミ ノ基、アルコキシ基、アルキル基、アリール基ま たはこれらの置換された基を示し、Yは、酸素、 糖化なつて環状構造をとつてもよく、さらに n = 0 の場合、 R2 はアンル基または置換アンル 基を示す。 n は 0 または 1 を示し、 A は ンクロヘキサンジメタノールまたは フェニルジメタノール残基を示す。 x は 1 ~ 5 の数を示す。 ) 一般式(V):分子内にヒドロキシアルキルイソンアヌレート残基を有する有機ホスファイト化合物。

### 一般式(70)

$$\left( \begin{array}{c} O \\ O \\ O \end{array} \right) = \left( \begin{array}{c} O \\ O \\ O \end{array} \right) \left( \begin{array}{c} O \\ O \\ O$$

(式中、nは2~25の数を表わし、Aは次のA1,A2,A3,A4およびA5から選ばれる残基であり、単独でも混合残基でもよい。ただし、A1および/またはA2は常に存在しなければならない。)

$$\begin{array}{ccc}
 & CH_3 \\
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\
 & CH_3
\end{array}$$

一般式(11)

$$\begin{array}{c|c}
(CH_2OH)a \\
O \\
R < O \\
OOH_2
\end{array} > P < OOH_2 \\
OOH_2$$

$$\begin{array}{c|c}
OCH_2 \\
OCH_2
\end{array} > P - O - R'$$
(II)

(式中Rおよび配はそれぞれ 3 価以上のアルコール残基ピス又はトリスフエノール、水添ピス 又はトリスフエノール残基を示す。 a および b はそれぞれ 0 または 1 を示し、かつ a + b は 1 を示す。)

### 一般式的

$$R_{Q} = \frac{\binom{R_{1}O}{O}}{\binom{N}{n}} + \frac{\binom{N}{N}}{\binom{N}{N}} + \binom{N}{N}$$

(上式において、R1,R2,R3 およびR1 は それぞれアルキル基、アリール基、アリール ルキル基、アルキルアリール基、これらの個換 された基、二価または多価フェノール残基で水 酸基が残つている基あるいはその一つがホスフ アイトエステルとなつている基を示し、またR1 とR2 および/または R3 と R1 がそれぞれー

$$A_2 \qquad -\underbrace{H} - \underbrace{C}_{CH_3}^{H_3} \qquad A_2$$

$$A_{3} \qquad \stackrel{\text{CH}_{3}}{-} \stackrel{\text{CH}_{3}}{\stackrel{\text{CH}_{3}}{-}} \quad \text{OH} \quad ,$$

$$A_5$$
  $H$   $C_{C_{H_3}}^{C_{H_3}}$   $0 - P <$ ,

### 3. 発明の詳細な説明

本発明は安定化された高分子物質、さらにくわしくいえば、安定化されたポリアミドおよびポリウレタン組成物に関する。

ポリアミドたとえばナイロンから機物をらびに他の成型製品を製造する時には、多量の熱を受けることが多い。また、ナイロンから作られた各種の製品は使用状態により程度の差はある

が、熱および光の作用による影響をうけること はさけられない。

とのような場合には、 酸素による劣化が著し く促進され、粘度、分子量、切断強度および伸 張率の低下をまねくことは周知である。ことに タイヤ・コードとしてポリアミドを用いる場合、 高温にさらされるため、高度の熱安定性が要求 される。

比較的高温においてもポリアミドを効果的に 安定化する方法として銅塩とハロゲン化物ある いはアミン系の化合物とハロゲン化物との反応 物との反応物等種々の安定剤を使用する方法が 提出されているが、必ずしも充分にその効果を 得ていないばかりでなく外観上の汚損、変色を 来たす場合が多い。

又ポリウレタンは、発泡、成型時に著るしい 熱を受けることはポリアミドに比して少ないが、 光の作用に対しては極度に敏感で、ただちに黄 変しさらには褐色に変色して来ることはよく知 られている。

茎、アルキルアリール蓋およびこれらの置換さ れた基、二価または多価フェノール残基で、1 個の水酸基が残つている基あるいはその1つが ホスファイトエステルとなつている基を示す。 またR1とR2 およびR4とR5 がそれぞれ一緒に なつて環状構造をとつてもよい。さらにL=0 の場合 R2 はアシル基または置換アシル基を示 す。 R3 はアルキル基、アリル基、アルキルア リル基、アリルアルキル基またはこれらの置換 された基を示す。Xは、-8-,-8-8-,

$$- \overset{0}{c} - c_{2}H_{1} - \left(\overset{R_{3}}{s} - CH\right)_{n} - X - c_{2}H_{1} - \overset{0}{c} -$$

または、

$$R_1 - 0 - P - 0 - \bigoplus_{R_7}^{R_6} Y - \bigoplus_{R_7}^{R_6} 0 - P - 0 - R_4$$

特開 駅49-29339(3) ポリウレタンたとえばポリウレタン・フォー ムの黄変防止には、ジチオカルバミン酸塩がよ く使用されているが、いまだ充分なる効果は得 られていない。

本発明の目的は、光と熱の作用下で酸素によ る品質劣化に対しポリアミドおよびポリウレタ ンを上記の欠点なく安定化することである。

本発明者は研究を重ねた結果、次の一般式(I) ~ 何で示される化合物の少くとも一種を配合す るととによつて熱、光、酸素等に対して安定化 されたポリアミドおよびポリウレタン組成物を 初めて得られることを明らかにした。

一般式(1)

....(1)

(上式において、R1 , R2 , R4 および R5 は それぞれアルキル基、アリール基、アラルキル

(上式において R6 および R7 はそれぞれ水 素原子、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、ア ミノ基、アルコキシ基、アルキル基、アリール 基またはこれらの置換された基を示し、Yは、 酸素、硫黄あるいは二価の有機基を示す)を示

ℓ , m お·よび n はそれぞれ 0 または 1 を示す。) 一般式间

$$R_{2} = \begin{pmatrix} R_{1}O \\ O \end{pmatrix} P - O - A - O - P < \frac{OR_{3}}{OR_{4}}$$
 (E)

(上式において R1, R2, R3 および R4 は、そ れぞれアルキル基、アリール基、アラルキル基、 アルキルアリール基、これらの置換された基、 二価または多価フェノール残基で 1 個の水酸塩 が残つている基あるいはその1つがホスファイ トエステルとなつている基を示し、また Ri ~ Ruのうち少なくとも1個は二価または多価フ エノールを示す。また RiとR2 および/または R3とRyがそれぞれ一緒になつて環状構造をと

**特朗 昭49-- 29339(4)** 

つてもよく、さらに n = 0 の場合、 R2 は T シル基または 置換 T シル基を示す。 n は 0 または 1 を示し、 A は、主鎖が 5 ~ 6 個の炭素、酸素 および/または硫黄原子で構成される グリコール 残基を示す。 )

との一般式(B) 中の A で表わされる主鎖が 5 ~ 6 個の炭素、酸素および/または硫黄原子で構成されるグリコール残基としては、ペンタメチレングリコール、1,5 ~ ヘキサンジオール、ヘキサメチレングリコール、ジエチレングリコール、ジブロビレングリコール、チオジエタノールなどのグリコールの残基がある。

$$R < {0 \atop (O)_a} P < {(OCH_2) \atop OCH_2} C < {OCH_2 \atop OCH_2} > P - O - R'$$
(II)

(式中Rおよびだはそれぞれ 5 価以上のアルコール残基、ビス又はトリスフェノール、水添ビス又はトリスフェノール残基を示す。 a および b はそれぞれ 0 または 1 を示し、かつ a + b は

2'-メチレンピス(4-メチル-6-(1'-メ チルンクロヘキシル)フエノール)、2,6ゴ ピス(2'-ヒドロキシーざー1-プチルー5'-メチルペンジル)-4-メチルフエノール1!, 1,3-トリス(2'-メチルー4'-ヒドロキシ -5'-1-プチルフエニル)ブタン、1,3, 5-トリス(4-ヒドロキシー3,5-ジー1 ープチルペンジル)-2,4,6-トリメチル ペンゼンおよびこれらの水脈化物などがあげら れる。

### 一般式(17)

$$R_2 \left(\frac{R_1 O}{O} > P\right)_n \left(O - A - O - P < \frac{OR_3}{x}\right)_{x} O - R_4$$

(上式において、R1,R2,R3 およびR4 は それぞれアルキル基、アリール基、アリール 基、アリール 基、アリール 基、アリール 基、 これらの置換 された 基、二価または 多価 フェノール 残基 で水酸 基が 残つている 基 あるいは その一つが ホスファイトエステルとなつている 基を示し、また R1

1を示す。)

との一般式(II) 中の R で表わされる 3 価以上の アルコール残基としては、グリセリン、トリメ チロールプロバン、ペンタエリスリトール、ジ ペンタエリスリトール、マンニトール、ソルビ トールなどがあげられ、水酸基が残つていても よく、またホスファイトエステルとなつていて もよい。

また同(I)式中の Nで表わされる多価フェノールあるいは水添多価フェノールとしてはピスフェノールム、メチレンピス(p-クレゾール)、メチレンピス(2-1-ブチルフェノール)、4,4'-ハフチルー5-メチルフェノール)、4,4'-チオピスフェノール、4,4'-チオピスフェノール、4,4'-チオピスフェノール、4,4'-シクロヘキンリデンピス(2-1-ブチルフェノール)、2,2'-オーンピス(4-ドデシルフェノール)、2,2'-オーンピス(4-ドデシルフェノール)、2,2'-オーンピス(4-ドデシルフェノール)、2,

と B2 および/または B3 と B4がそれぞれ一緒に なつて環状構造をとつてもよく、さらに n = 0 の場合、 B2 はアシル基または置換アシル基を 示す。 n は 0 または 1 を示し、 A はシクロへキ サンシメタノールまたはフェニルシメタノール 残基を示す。 x は 1 ~ 5 の数を示す。)

一般式(V): 分子内にヒドロキシアルキルイソシアヌレートを有する有機ホスファイト化合物。 この一般式(V)で表される有機ホスファイト化合物は例えば次の一般式(1)ないし(4)で表わされるような平均示性式を有する。

$$\bigoplus \left(\mathbf{O} - \mathbf{P} < \mathbf{OR} \atop \left(\mathbf{O} \right) \mathbf{P'}\right)_{\mathbf{n}} \tag{1}$$

(但し、式中Rおよび R'はそれぞれ水宏原子、アルコール残基あるいはフェノール残基を示し、nは 1 ないし 3 を示し、D はヒドロキンアルキルインシアヌレート残基を示し、p は 0 または 1 を示す。)

$$0 - 0 > P - 0 - A - 0 - P < 0R_2$$

$$0R_3 - (0)_p > P - 0 - A - 0 - P < 0R_3$$
(2)

$$\begin{array}{c}
\bigcirc - O - P < {0 \atop O} > B < {0 \atop O} > P - O - Ru_{i} & (3) \\
+ \bigcirc - O - {1 \atop O} - O \rightarrow_{m} & (4)
\end{array}$$

(但し、R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>,R<sub>1</sub>および R<sub>5</sub>はそれ ぞれアルコール残基、フェノール残基あるいは ヒドロキシアルキルイソシアヌレート残基を示 し、A,Bはそれぞれ多価アルコール残基ある いは多価フェノール残基を示す、mは正数を示 す、Pは0または1を示す。)

上記一般式(2),(3)式のA,Bそれぞれで示される多価アルコール残基あるいは多価フェノール残基としては、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ブロビレングリコール、ベンタンジオール、ヘキサンジオール、チオジエチレングリコール、ネオジエチレングリコール、ネオジエチレングリコール、ホホビスフェール、フェニルジメタノール、水添ビスフェ

ービス(2'ーヒドロキシー3'ー1ープチルー5'ーメチルペンシル)ー4ーメチルフエノール、
1,1,3ートリス(2'ーメチルー4'ーヒドロキシー5'ー1ープチルフエニル)ブタン、テトラキス[3ーヒドロキシー3,5ージー第3級プチルフエニル)ブロピオニルオキシメチル】メタン、4ーオクタデシルオキシカルボニルエチルー2,6ードロキシー3,5ージチルペンジル)ー1,3,5ートリメチルペンセンなどの多価フエノールの残塞が挙げられる。

### 一般式(70)

$$\left(\begin{array}{c} P - Q - \left(H\right) - \left(\frac{CH_3}{CH_3} - H\right) - Q \\ Q - \left(\frac{C$$

(式中、 n は 2 ~ 2 5 の数を表わし、 A は次のA1 , A2 , A3 , A4 および A5 から選ばれる残基であり、単独でも混合残基でもよい。ただし、A1 および/または A2 は常に存在しなければ

特期 昭49-- 29339(5) ノールーA、グリセリン、トリメチロールプロ パン、ペンタエリスリトール、ジベンタエリス リトール、ソルビトール、マンニトールなどの 多価アルコール残基あるいはその誘導体が挙げ られる。またメチレンピス(2,6 - ジー 1 -プチルフエノール)、2,2-ビス(4-ヒド ロキシフエニル ) プロパン、メチレンピス( p ークレソール)、4,4-オキソヒス(3-メ - オキソビス(4-ドデシルフエノール)、4. 4'- n - プチリデンビス(2 - 1 - プチル - 5 - メチルフエノール)、 4 , 4 - ペンシリデン ピス(2-t-プチル-5-メチルフエノール - ブチルフエノール)、.4 。.4´ーチオピスフェ ノール、4,4'ーチオピス(3ーメチルー6ー ( - プチルフエノール )、2 , 2' - チオピス( 4-メチル-6-t-プチルフエノール)、2, チルンクロヘキシル) - フエノール)、2,6

ならない。)

本発明に酸化防止剤を添加することは、本発明の酸化劣化防止性を増大させるので使用目的に応じて適宜使用できる、これら酸化防止剤にはフェノール系酸化防止剤、ホスファイト系酸化防止剤、アミン系酸化防止剤、含硫黄化合物などが含まれる。

特別昭49--- 29339(8)

フェノール化合物は次の構造を有している。



リド、α-ナフトール、β-ナフトールなどが ある。

多価フェノール類の例としては、オルグシノール(Orcinol)プロピルガレート、カテコール、レゾルシノール、4ーオクチルレゾルシノール、4ードデシルレゾルシノール、4ーオクタデシルカテコール、4ーイソオクチルーフロログルシノール、ピロガロール、ヘキサヒドロキンベンゼン、4ーイソヘキシルカテコール、2,6ージー1eriープチルレゾルシノールなどがある。

又、 ワエノール系酸化防止剤として使用し うる多環状 フェノール類は、 チォ又はオキシェーテル 基または アルキレン、 アリサイクレンまたは アリレン 基によつて結合された 基を包含し次の式によつて定義されるものである。

$$\bigoplus_{(Q_1)_{m_1}} \left\{ z_1 + \bigoplus_{(Q_2)_{m_2}} z_2 + \bigoplus_{(Q_3)_{m_3}} \right\}_{q_2}$$

ル、 2 , 3 , 4 , 5 - テトラデシルフェノール、 テトラヒドローα - ナフトール、オルソ、メタ およびパラクレゾール、オルソ、メタおよびパ ラフエニル=フエノール、オルシ、ヌタお上び パラーキシレノール、カルペノール類(The Carvenols) 対称キシレノール、オルソ、メタ およびバラードデシルフエノール、オルソ、メ タおよびパラノニルフエノール、およびオルソ、 メタおよびパラーオクチルフエノール、オルソ およびメター第3プチルーパラクレソール、パ ラーn-デシロキシフエノール、パラーn-デ シロキンクレゾール、ノニル・n-デシロキシ クレゾール、オイゲノール(Eugenol)、インオ イゲノール、チモール、クリセリルモノサリシ レート、メチルーパラーヒドロキシベンソエー ト、エチルーパラーヒドロキシシンナメート、 4 - ベンジルオキシフエノール、パラフセチル アミノフエノール、パラステアリルアミノフェ ノール、パラージークロロベンソイルアミンフ エノールおよびパラーヒドロキシサリシルアニ

式中 Q1 , Q2 および Q3 はそれぞれフェニル核 上の不活性置換基を、 21 および 22 は 2 価の結 合基を、 m<sub>1</sub> は 0 乃至最高 5-(x<sub>2</sub>+y<sub>1</sub>)の数を、 m2 は D 乃至 3 の数を m3 は D 乃至 4 の数を示 し、 Xı は 0 乃至約 6 の数を、 X2 は 1 乃至 5 の数を示す。多環フェノール中のヒドロキシル 基は2に対してオルソ及び/またはパラ位置に あるのが好ましい、フェニル核当り1個または、 それ以上のヒドロキシル基が存在しており、yړړ y 2 および y 3 はその数を示すものである。フェ ニル核当りただ1個のヒトロキンル基が存在す るものが好ましい。フエノール性ヒドロキシル 基は立体障害をりけた、すなわちヒドロキシル 基に対して両オルソ位置が置換されているもの であるか、またはりけていない。即ち1つのォ ルソ位置が置換されているかまたは置換されて いないものである。.

又はジフェニルにおけるごとく、一つの結合 手であるかまたは次の如き 2 価の基である。  $-CH_2-$  ,  $-CH_2$ CH $_2-$  ,  $-CH_2$ - ,  $-CH_2$ - ,  $-CH_2$ - ,

$$-\bigcirc -, -CH_{-}, -S_{-}, -O_{-}, -CH_{2}-O_{-}CH_{2}-, \\ CH_{3}$$

$$-\ c\ H_2 - s - c\ H_2 -$$
 ,  $-\ c\ H_2 - s$  ,  $-\ c\ H_2 - s$  ,  $-\ c\ H_2 - s$  ,

多価ピス、トリスおよびテトラキスフェノール類の例としてはメチレンピス(2,6 ージーtertープチルフェノール)、2 ,2 ーピス(4 ーヒドロキンフェニル)プロパン、メチレンピス(p ークレソール)、4 ,4'-オキソビス

エノール、2,4,6-トリス(4-ヒドロキシー3,5-ジーtertーブチルペンジル)-1,3,5-トリメチルペンゼントリス((4-ヒドロキシー3,5-tertーブチルフエニル)プロピオニル)オキンエチル)イソシ丁ヌレードなどがある。

本発明に使用することのできるホスファイト は次の一般式で表わされる。

$$R_1 - O - P - O - R_3$$

$$O$$

$$R_2$$

ことで R1 、R2 および R3 は水素、アルキル基、アルケニル基、アリル基、アルアリル基、ファ アルキル基からなる群から選ばれる約 1 乃至 3 0 個の炭素原子を有する有機基を示す。また次の一般式で示される類を介して複素環を形成する二価の有機基をもつたホスファイトも使用できる。

$$R_{ij} < {0 \atop 0} > P - O - R_5$$

特開昭49-29339(7) (3~メチル~6~イソプロピルフエノール)、 2 , 2'- x + y L x ( 4 - F + v n 7 x 1 - n ), 4, 4'-n-7+リデンピス(2-tert-プチルー5 - メチルフエノール)、4,4′ーベ ンジリデンピス(2 - tert - 5 - メチルフエノ -n), 4, 4'- $\nu$  $\rho$ D $\gamma$ + $\nu$ U $\gamma$ V $\gamma$ V- tert - フチルフエノール ) 、 4 , 4' - チオビ スフエノール、4,4′-チオピス(3-メチル -6 - tert - 7 + n7 + 1 - n), 2, 2' - 4オピス(4-メチル~6-tert-プチルフエノ - n), 2,  $2' - \lambda + \nu + \nu + \lambda = 0$ (1'-x+nv)2, 6- Lx (2'- L F n + > - 3'-tert - プ チルー 5'ーメチルベンジル ) - 4 - メチルフエ -ヒドロキシー 5'-tert-ブチルフエニル ) ブ タン、テトラキス[(3-ヒドロキシ-3,5 - ジーtertプチルフエニル ) プロピオニルオキ シメチル〕メタン、4-オクタデシルオキシカ ルポニルエチルー2,6 ージーtertープチルフ

ここで Ru は約2乃至30個の炭素原子を有するアルキレン基、アリレン基、アラルキレン基、アリンン基、アルカリレン基およびシクロアルキレン基からなる群から選ばれる二価の有機基を示し、R5は前記 R1, R2 および R3 と同じ意味をもつ一価の有機基を示す。

また次の一般式で示される多数の二価の有機 基がポリマーを形成したホスファイトも使用で きる。

$$R_{ij} < {0 \atop 0} > P - O - R_{ij} - O - P < {0 \atop 0} > R_{ij}$$

また一個あるいは二個以上の基が構と複素展を形成した次の一般式で示されるホスファイト も本発明に使用できる。

ことに R6 は三価の有機基を示す。

さらに、特に好ましいホスファイトはビスア リル基が酸素を介して燐に結合しているホスフ アイトで、芳香族核の一つ又は両方に、一ある いは二以上のフェノール性ヒドロキシ基を有するか、あるいは有していない。これらのホスファイトは次式で示される。

$$(HO)_{m}-A_{r}-O-P<\frac{O-Z}{O-Z}$$

式中 Ar はビスアリル核、mは 0 乃至 5 の整数を示す。 2 は上記 R<sub>1</sub> から R<sub>6</sub> で表わされる有機基の一つあるいは複数であり、ホスファイトの酸素原子の原子価を満足させる。 2 はまた水素でもよく、 (HO)m-Ar 型のビスアリル基であつてもよい。

ことで使用される「有機ホスファイト」なる 語は、上述のモノー、シーおよびトリホスファ イトを含み、さらにオキソー、チオーおよび混 合チキソーチオーホスファイトをも含む。通常 ホスファイトは約60炭素原子以上を有しない であろう。

本発明に使用される代表的ホスファイトとしては、トリフェニルホスファイト、トリクレジルホスファイト、トリインオクチルホスファイ

ーエチルヘキシル)・モノ(イソオクチルフェニル)ホスファイト、ジデシル・チオジフエニルホスファイト、エチレンフェニルホスファイト、エチレンー第3ープチルホスファイト、エチレンイソオクチルホスファイト、エチレンイソヘキシルホスファイト等があげられる。

またアルカリ金属酸性ホスファイト、亜燐酸及び上述のトリホスファイトのRの一つまたは二つが水素であるような有機酸性ホスファイトも使用されうる。

その他のものとしては、ジ(フェニル)ホスファイト、モノフェニルホスファイト、モノ(ジフェニル)ホスファイト、ジクレジルホスファイト、ジ(ローイソオクチルフェニル)ホスファイト、ジ(ローエチルヘキシルフェニル)ホスファイト、ジ(p-第3-オクチルフェニル)ホスファイト、ジ・2-エチルヘキシルホスファイト、モ

特開 昭49-29339(8) トリデシルホスファイト、トリー2-エチ **ルヘキシルホスファイト、トリ(ジメチルフェ** ニル ) ホスファイト、トリオクタデシルホスフ アイト、トリ(第3-オクチルフエニル)ホス ファイト、トリ(第3-ノニルフエニル)ホス ファイト、トリ(2~シクロヘキシルフエニル) ホスファイト、トリーαーナフチルホスファイ ト、トリ(フエニルフエニル)ホスファイト、 トリ(2-フエニルエチル)ホスファイト、ト リドデシルチオホスファイト、トリーp-第3 ープチルフエニルチオホスフアイト、フエニル・ ジエチ ルホ スファイト、 フェニル・ジ ( 2 -ェ チルヘキシル)ホスファイト、ジフェニル・モ ノ(2~エチルヘキシル)ホスファイト、ジイ ソオクチル・モノトリルホスファイト、モノフ エニル・ジーシクロヘキシルホスファイト、イ ソオクチル・ジフエニルホスファイト、ジイソ オクチル・モノフエニルホスファイト、モノブ チル・ジクレジルホスファイト、イソオクチル シ(オクチルフェニル)ホスファイト、シ(2

ノー2-エチルヘキシルホスファイト、シイソ オクチルホスファイト、モノイソオクチルホス ファイト、モノードデシルホスファイト、2~ エチルヘキシル・フエニルホスファイト、2-エチルヘキシル・n-オクチルフエニルホスフ アイト、ジシクロヘキシルホスファイト、モノ シクロヘキシルホスファイト、ジ(2-シクロ ヘキシルフェニル ) ホスファイト、ジーαーナ フチルホスファイト、シフエニルフエニルホス ファイト、ジ(2-フエニルエチル)ホスファ イト、ジベンジルホスファイト、モノベンジル ホスファイト、n-ブチル・クレジルホスファ イト、ジドデシルホスファイト、デシル・フェ ニルホスファイト、第3-オクチル・フェニル ホスファイト、第3-ブチル・フェニルホスフ アイト、エチレンホスファイト、フエニルシク ロヘキシルホスファイト、イソオクチル・トリ ルホスファイト、ジテトラヒドロフルフリルホ スファイト、ジフリルホスファイト等がある。

更に代表的なピスアリルホスファイトとして

特朗 昭49--29339(9)

は例えばピス(4,4′ーチオピス(2一第3一 フチルー5 - メチルフエノール ) ) イソオクチ ルホスファイト、モノ(4,4′-チオピス(2 - 第 3 - ブチル - 5 - メチルフエノール ))ジ フェニルホスフアイト、トリ (, 4 , 4'ーn-ブ チリデンピス(2-第3-プチル-5-メチル フェノール ) ) ホスファイト、( 4 , 4'ーペン シリデンピス(2-第3-プチル-5-メチル フェノール))シフエニルホスファイト、イソ オクチルー2,2'ーピス(パラヒドロキシフエ ニル ) プロパンホスファイト、トリデンルー4... 4'- n ープチリデンヒス(2~第3-プチル-. 5-メチルフエノール)ホスクァイト、4,4′ ーチオピス(2-第3-プチル-5~メチルフ エノール ) ホスファイト、2 - エチルヘキシル - 2 , 2'-メチレンピス(4-メチル-6,1' ーメチルシクロヘキシル)フエノールホスファ イト、トリ(2.2'ーピス(パラヒトロキシフ エニル)プロパン)ホスファイト、トリ(4,4 - チオピス(2-第3-プチル-5-メチルフ

ンー1,1,3-トリス(2'-メチル- 5'-第 3-ブチルフエニル- 4')トリホスファイト等 があげられる。

アミン系抗酸化剤は一般的には次式の芳香族 アミン類が用いられる。

$$Z \xrightarrow{\dots} \left[ N \stackrel{R_9}{\cdots} \right]_y$$

を登録している。 を対するとのでは、 を対するとのでは、 を対するとは、 を対すると、 をがし、 をがし、

エノール)ホスファイト、インオクチル(2,6 - ビス (.2' - ヒドロキシー3,5 ージノニルベ ンジル ) - 4 - ノニルフエニル ) ) ホスフアイ ト、テトラトリデンル=4 , 4 = ロ=プチリデ ンピス(2-第3-ブチル-5-メチルフエニ ル)シホスファイト、テトライソオクチル-4, 4'-トリピス(2-第3-プチル-5-メチル フエニル)ジホスファイト、2,2′-メチレン ヒス(4-メチル-6、1′-メチルシクロヘキ シルフエニル)ポリホスファイト、イソオクチ ルー4、4-イソプロピリテン-ヒスフエニル - ポリホスファイト、2-エチルヘキシル-2, 2'-メチレンピス(4-メチルー6,1'.-メチ ルシクロヘキシル)フエニルトリホスファイト、 ナトラトリテンルー4,4'ーオキンジフエニル シホスファイト、テトラーn-ドデシル- 4,4' - n - プチリデンピス(2-第3-プチル-5 トリデシルー4,4'-イソプロピリデンビスフ エニルシホスファイト、トリートリデシルプタ

ヘテロ環基の一部である場合は Rg 及び R10は N - フエニルピペリジンの場合の如く一緒になり 得るし、又 R 9 及び R10 の一つは 2 , 2 , 3 - ト リメチルシヒドロキノリンの場合のことく、芳 香族核に結合され得る。一般式においてりは1 から芳香族核上の置換基に対して利用し得る位 置の最大数までの整数で、普通核当り6又は8 個である。芳香族核は、また樹脂を含むハログ ンと非反応性の他の置換基を含み得る。従つて 例えば1乃至30個の炭素原子を含む炭化水素 基、即ち脂肪族基例をはアルキル基及びアルケ ニル基、芳香族基例えばフェニル基、アリール アルキル菇及びアルキルアリール基、シグロ脂 肪族基例えばシクロアルキル基、ヒドロキシア ミノフェノール茜、ハロゲン原子、アルコキシ 基·(·−0 R′)又はアシル基(R′−0−)ととで R′は アルキル基、アリール基又は水素原子を表わす。

代表的芳香族アミン類は次のようなものを含 む。即ちイソプロポキンジフエニルアミン、ア

ニリン、N - メチルアニリン、フェニル-β-ナフチルアミン、 N - ベンジルアニリンジフェ ニルアミン、フエニル-α-ナフチルアミン、 ジオクチルジフエニルブミン及びフセトン、ブ チルアルデヒドーアニリン縮合生成物、p-( p - トリルースルホニルアミド) - ジフェニル アミン、ジーローメトキシージフエニルアミン p - フエニレンジアミン、N , N - シフエニル - p - フエニレンジアミン、ジーβ - ナフチル - p - フエニレンジアミン、N - シクロヘキシ ルーパーフエニルーp-フエニレンジアミン、 ジオクチル-p-フエニレンジアミン、N,N - ジフエニルエチレンジアミン、N,N-シ-イソートリルエチレンジアミン、ジフエニルブ ロビレンジアミン、N,N-ジー sec - ブチル・ - p-フエニレンジアミン、ジアミノフエニル メタン、 N - イソプロピルー N - フェニルー p. - フエニレンジアミン、 m - トルエンジアミン、 6-フエニルー2,2,4ートリメチルジヒド ロキノリン、 6 ーエトキシー2 。 2 , 4 ートリ

テロ環基の如き1乃至約30個の炭素原子を有い する有機基である。R基は、又チウラムポリサルファイドの場合におけるごとく窒素を或はアルコキン基、カルポキン基及びアルキロール基 の場合におけるごとく酸素を含んでもよい。

\*時 昭49-29339(10)
メチルジヒドロキノリン、2,6-ジエチルー
2,3,4-トリメチルヒドロキノリン、2,
2,4-トリメチルジヒドロキノリン(単量体
又は重合物)、p-Tミノフエノール、o-ヒ
ドロキシーp-フエニレンアミン、p-ヒドロ
キシーo-フエニレンジアミン、o-Tミノフ
エノール、o-ヒドロキシーp-トルイジン、p-ヒドロキシーc-トルイジンなどを含む。

有機モノ又はポリサルファイドは、ポリサルファイド単位に結合された 1 個又は 2 個以上の硫黄原子を含む如何なる硫黄化合物があつてもよい。通常ポリサルファイドは 1 5 個以上の炭素原子をもたないであろう。それらは次式によつて表わされる。

 $R(s)_n - R$ 

ことでnはポリサルファイド単位(S)n中の研
英原子の数で1万至6の範囲の数、Rはアルキル基、アリール基、アルキルブリール基、アリール基及びヘ

ルファイト、ジドデシルオクタデシルチオサクシネート、ジドデシルドデシルチオサクシネート、ジオクタデシルドデシルチオサクシネート、ジオクタデシルオクタデンルチオメチルサクシネート、ジドデシルドデンルチオメチルサクシネート、ジオクタデンルチカクタデンルチオメチルサクシネートなどがある。

チオジアルカン酸エステルは次の式を有する。

ROOCR' - S - R'COOY

ここでRはアルキル、アルケニル、アリル、シクロアルキル及び混合アルキルアリル及び混合アルキルアリル及び混合アルキルアリル及び混合アルキル・基の如き炭化水素 基からなる群から選ばれた有機基:ヒドロキシアルキル及びヒドロキシアルキレン基を示し、 ていれてルキレン、 置換 アルキレン基を示し、 Y は(a) 水素、(b) 第二の R 基 R' これは R と同一ても異なつていてもよい。(c) n 個のチオジアル

特朗 昭49-29339(11)

カン酸エステル単位からなる重合鎖 RO[OOR' SR'-COOXO]n-OCR'-S-R'COOZ

R及び Y 基の分子量は分子の残部についてチ オンアルカン酸エステルが硫黄原子当り合計約 10万至60個の炭素原子を有する様にされる。

使用され得るチオジアルカン酸エステルとしては例えばモノラウリルチオジプロピオネート、プチルステフリルチオジプロピオネート、2 - エチルヘキシルラウリルチオジプロピオネート、ジー2 - エチルヘキシル - チオジプロピオネート、ジイソデシルチオジプロピオネート、イソデシルフ

エニルチオジプロピオネート、ペンジルラウリ ルチオジプロピオネート、ペンジルフェニルチ オンプロピオネート、混合ヤシ油アルコール及 びチオジプロピオン酸のジエステル、混合綿実 油アルコールとチオジプロピオン酸の酸性エス テル、混合牛脂脂肪アルコールとチオジブロビ オン酸のジエステル、混合大豆油アルコールと チオジプロピオン酸の酸性エステル、シクロヘ キシルノニルチオンプロピオネート、モノオレ イルチオジプロピオネート、ヒドロキシエチル ラウリルチオジプロピオネート、モングリセリ ルチオジプロピオン酸グリセリルモノステアレ -- トモノチオジプロピオネート、ソルピチルイ ソデシルチオプロピオネート、ジエチレンクリ コールとチオジプロピオン酸のポリエステル、 トリエチレングリコールとチオジプロピオン酸 のポリエステル、ヘキサメチレングリコールと チォジプロピオン酸のポリエステル、ペンタエ リスリトールとチオジプロピオン酸のポリエス テル、オクタメチレングリコールとチオジブロ

本発明に紫外線吸収剤を添加することにより、光安定性を向上させるので、使用目的に応じて適宜とれらを選択して使用することが可能である。とれらは、ベングトリアノール系、サリント系、健康キレート、特にニッケルをたはクロムの塩またはキレート類、トリアジン系などが包含される。

その他必要に応じて、たとえば可塑剤、金属

石鹼、エポキシ安 定剤、有機キレーター、 顔料、 充塡剤、 発泡剤、 常電防止剤、 防疊剤、 砂レートで 防止剤、 表面処理剤、 滑剤、酸化 比別、 難燃剤、 光安 定剤、 紫外線吸収剤、 盤光剤、 防黴剤、 発息属不活性化剤、 光劣化剤、 非金属安定化剤、 エポキシ樹脂、 硼酸エステル、チオ尿素誘導体、 加工助剤、 離型剤、 補強剤などを包含させることができる。 をあげれば、たとえば次の第

本発明における代表的な化合物 (平均示性式)

$$\bigotimes^{H_{17}C_8-O} > {}^{P-OH_{l_1}C_2-S-C_2H_{l_2}O-P} < \bigodot^{O-\bigodot}_{O-C_8H_{17}}$$

特朗 昭49— 29339(12)

t - B<sub>1</sub> CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> P - O H<sub>1</sub> C<sub>2</sub> - S - C<sub>2</sub> H<sub>1</sub> O P O H<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

$$H_{35}C_{17} COH_{i_{1}}C_{2} - S - C_{2}H_{i_{1}} - O - P$$

$$O \longrightarrow CH \longrightarrow OH$$

$$C_{3}H_{7}$$

$$O \longrightarrow CH \longrightarrow OH$$

$$\begin{array}{c} CH_{3} \\ O \\ H_{35}C_{17}COH_{14}C_{2} - S - C_{2}H_{14}O \end{array} \\ \begin{array}{c} CH_{3} \\ O \\ CH_{3} \end{array} \\ \begin{array}{c} C_{3}H_{7} \\ CH_{3} \end{array} \\ \begin{array}{c} CC_{2}H_{14}SC_{2}H_{14}OCC_{17}H_{35} \\ OCC_{2}H_{24}SC_{2}H_{24}OCC_{17}H_{35} \\ OCC_{2}H_{24}SC_{2}H_{24}OCC_{2}H_{25} \\ OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{24}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_{25}OCC_{2}H_{25}SC_{2}H_$$

$$\begin{array}{c|c} & & & & \text{NHCC}_{17H35} \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\$$

*N*a 18

$$\begin{array}{c} \text{Ho} - \bigcirc - \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O} \\ \text{H}_{37} \text{C}_{18} \text{OCC}_2 \text{H}_1 \text{SC}_2 \text{H}_1 \text{O} \\ \\ \text{O} - \bigcirc - \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O} \text{H}_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{OH}_{14} \text{C}_2 \text{SC}_2 \text{H}_1 \text{COC}_{18} \text{H}_{37} \\ \text{O} - \bigcirc - \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O} \text{H}_2 \\ \end{array}$$

$$\underbrace{\bigcirc -o}_{H_{25}C_{12}\underbrace{\circ Cc_{2}H_{4}}So_{2}H_{4}}o \underbrace{\rangle}_{POC_{2}H_{4}}sc_{2}H_{4}\underbrace{\circ P} \Big\langle \underbrace{\circ H_{4}c_{2}sc_{2}H_{4}}o e \Big\langle \underbrace{\circ H_{4}c_{2}sc_{2}H_{4}}o e \Big\rangle \Big\rangle$$

$$\bigcirc \begin{matrix} \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \end{matrix} \rangle_{P-0} - \bigcirc \\ - \bigcirc$$

NG 4 0

次に第1表に示した化合物の簡単な製法を記すと、以下のごとくであるが、この製法は、単なる一例であつて、上述以外の方法によつても製造が可能であるが本発明は、これらの製法によつて何等制限をうけるものではない。

低1,4,5,7,9,11,12,13,14,15,23かよび24は、それぞれβ-チオエタノールとトリフエニルホスフサイトとをアルカリ触なの存在下に反応させたのち、それぞれのアルルクール類がよび/又はフエノール類をエステルで換することによつて製造した。 ω 2 は、エチレンイトとを反応させたのちノニルフエニルホスファイトとを反応させたのちノニルフエニルに、 ω 3 はβ-チオエタノールとオルソフエニレンホ

コール類および/またはフエノール類によりエ ステル交換することによつて製造した。 ん25 は、8-チオジエタノールとトリフエニルホス ファイトとの反応物に2-ヒドロキシエチルチ オプロピオン類のステアリルエステルを反応さ せたのち、ノニルフエノールを反応させること により製造した。A26は、ステアリン酸クロ ライトと 2 ーヒドロキシエチルチオプロピオン 酸の生成物にβーチオジエタノールを反応させ モノエステルを生成したのち、トリフエニルホ スファイトを反応させることにより製造した。 Ma, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 37₺ Lぴ 38は1626で得られた化合物と相当するアル コール類あるいはフェノール類とをエステル交 換させて製造した。低るるは、βーチオジエタ ノールとメタメトキシフエニルメチレンビスチ オプロピオン酸とのモノエステルを生成させた のち、トリフェニルホスファイトを反応させて 製造した。ルる4、35および36はん33で 得られた化合物と相当するアルコール類あるい

特開 昭49-29339(15) スホロクロライドとを反応させることにより製 造した。低6は8-チオジエタノールとステア リン酸とを反応させそのモノエステルにトリフ エニルホスファイトを反応させたのち、ブチリ デンピスフェノールとエステル交換を行なつて 製造した。MBは、M6の場合のプチリデンビ スフェノールの代りに4,4'-ブチリデンビス ( 3 - メチルー 6 - 1 - プチルフェノール ) を 用いてエステル交換を行なつた後、さらにトリ フェニルホスファイトによりエステル交換を行 なつて製造した。 私10は、4 ,4′-ブチリデ ンピス(3-メチル-6-1-プチルフエノー ル)とトリフエニルホスファイトとを反応させ たのち、βーチオエタノールのステアリン酸モ ノエステルとエステル交換を行つて製造した。 K16は、フェニルメチレンプロピオン酸とβ - チォジエタノールとのモノエステルにトリフ エニルホスファイトを反応させて製造した。

本発明の前記一般式(II) で表わされる代表的な化合物をあげれば、例えば次の第 II 表の化合物がある。

*M*a 3

*1*6. 4

PE:Pentaerythritol

*1*6 9

$$H_3$$
C  $C_3$ H $_7$   $C_4$ H $_9$ 
 $H_9$ C $_4$   $C$ H $_3$   $C_4$   $C$ H $_9$   $C$ H $_9$ C $_4$   $C$ H $_9$   $C$ H $_9$ C $_4$   $C$ H $_9$   $C$ H $_9$   $C$ H $_9$ C $_4$   $C$ H $_9$   $C$ 

Na 10

*М*а 6

No. 7

$$H_3$$
C  $C_3H_7$   $C_4H_9$ 
 $H_0$   $C_1$   $C_2$   $C_3$   $C_4$   $C_4$   $C_4$   $C_4$   $C_5$   $C_5$   $C_5$   $C_5$   $C_7$   $C_4$   $C_7$   $C_8$   $C_8$ 

N6 1 ⋅2

$$H_3$$
C  $C_3$ H $_7$   $C_4$ H $_9$ 
 $H_9$ C $_4$   $C_{H_2}$   $C_{H_2}$   $C_{H_2}$   $C_{H_3}$   $C_4$   $C_$ 

この一般式(II) で表わされるホスファイト類は 常温付近で固状であり、 60~155 で付近で 液状になる。

このホスファイト類はトリフェニルホスファイトとグリコールとの反応生成物に相当するアルコールおよび/またはフェノールをエステル交換させることによつて製造した。その化学式

及び一、二の製法例を示せば次の通りである。

$$\begin{array}{c} HO-A-OH+ \bigcirc O-P \Big< \begin{matrix} O- \bigcirc \\ O- \bigcirc \end{matrix} \\ \\ \hline - O \\ \hline - O \end{matrix} \Big> P-O-A-O-P \Big< \begin{matrix} O- \bigcirc \\ O- \bigcirc \end{matrix} \\ \\ O- \bigcirc \end{matrix}$$

$$\frac{7 \times 3 - \lambda}{\text{Z} \times 7 \times 1 - \lambda} \xrightarrow{\text{R} - 0} P - 0 - \lambda - 0 - P < \frac{0 - R}{0 - R}$$

### 製法例 - 1

## 

0.2 モルのトリフエニルホスファイト(以下TPP と称す)に 0.1モルの1,6 - ヘキサンジオー ルを溶解させ120~130cで3時間反応さ せたのち、120℃/10 mm Hg で脱フエノール を行ない严過することにより無色液状の生成物 を得た。

製法例 - 2

製法例 1 で製造した TPP と 1°,6 - ヘキサン シォールとの反応生成物 0.1 モル、4 , 4'ープ チリデンビス(2-メチル-5-t-プチルフ エノール) 0.2 モルと触供として 0.1 %の炭酸 カルシウムとを加え130℃で3時間反応させ たのち滅圧で脱フェノールし、次いで严遏して 生成した。

前記一般式(目)で表わされる代表的な化合物を あげれば、例えば次の第1表の平均示性式で表 わされる化合物がある。

*M*a 5

$$M_{0}$$
 9

 $P = OCH_{2} - C < CH_{2}O > P = OCH_{2} - CCH_{2}O > P = OCH_{2} - CCH_{3}$ 
 $CH_{2}OH$ 
 $CH_{2}OH$ 

一般式(I) で表わされる新規ホスファイト化合物は一般にトリフェニルホスファイト、トリアルキルホスファイトとベンタエリスリトール、多価アルコールおよび/または多価フェノールとエステル交換することによつて容易に合成される。との反応式及び合成例の一部を示せば次の通りである。

$$\rightarrow (\bigcirc -0)_{a+1} P < (OCH_2)_b > C < CH_2O > P-O - CM_2O < CH_2OH_3$$

ビトールとの混合物を130℃で 4 時間反応させた後、120℃/10 mHg で脱フエノールを行い、白色粉末を得た。( 触点 4 5 ~ 5 1 ℃)

前記一般式例で表わされる代表的な化合物の 平均示性式をあげればたとえば次の第『表の平 均示性式で示される化合物がある。

第 IV の 1 表 平均示性式

*1*6. 1

$$P - OCH_2 - CH_2O - P$$
 $A$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

50.49(0.4 モル)のトリフエニルホスファイトと27.29(0.2 モル)のペンタエリスリトールとの混合物を130でで3時間反応を行つた後これにさらに27.29(0.2 モル)のペンタエリスリトールと44.49(0.2 モル)のピスフエノールAを加えて反応を130℃2時間半続けた。(脱フエノール率97.5 第)冷却過後無色の液体が得られた。

赤外吸収スペクトル等種々の分析の結果次の 平均示性式をもつホスファイト化合物であることが確認された。

### 合成例 - 2"

25.29(0.2モル)のトリフェニルホスファイト、1369(0.1モル)のベンタエリスリトール、259(0.1モル)の水旅ピスフェノール-Aおよび18.29(0.1モル)のソル

### No. 3

$$\begin{array}{c} \text{HO} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_{3} \text{H}_{1} \text{ ?} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_{3} \text{H}_{1} \text{ ?} \\ \text{C}_{4} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_{3} \text{H}_{1} \text{ ?} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_{3} \text{H}_{1} \text{ ?} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{5} \\ \text{C}_{5} \\ \text{C}_{7} \\ \text{C}_{7} \\ \text{C}_{8} \\ \text{C}_{8} \\ \text{C}_{9} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{3} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{4} \\ \text{C}_{5} \\ \text{C}_{5} \\ \text{C}_{6} \\ \text{C}_{7} \\ \text{C}_{7} \\ \text{C}_{7} \\ \text{C}_{8} \\ \text{C$$

No. 4

$$\begin{array}{c|c} & & \\ \hline & & \\$$

*M*a 5

*16*a 8

PE:ペンタエリスリトーハ

Na. 9

MG 1 2

$$\begin{array}{c} CH_{3} \\ HO \longrightarrow \begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} & \bigcirc \\ O \end{array} & P \longrightarrow \begin{array}{c} CH_{2} \longrightarrow \\ O \longrightarrow \\ O \longrightarrow \end{array} & CH_{2} \longrightarrow \\ O \longrightarrow \begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} & OH \end{array}$$

Ma 1 3

*M*a 1 1

Na 14

*1*6⊾1 5

$$\begin{array}{c} H_{5}O \\ H_{0} & \longrightarrow \\ H_{9}C_{1} & \longrightarrow \\ CH_{2} & \longrightarrow \\ CH_{3} & \longrightarrow \\ O & \longrightarrow \\ CH_{2}CH & \longrightarrow \\ CH_{2}CH & \longrightarrow \\ CH_{2}O & \longrightarrow \\ CH_{1}GH_{2}CH & \longrightarrow \\ CH_{1}GH_{2}CH & \longrightarrow \\ CH_{1}GH_{2}CH & \longrightarrow \\ CH_{2}O & \longrightarrow \\ CH_{2}O & \longrightarrow \\ CH_{2}O & \longrightarrow \\ CH_{2}O & \longrightarrow \\ CH_{3} & \longrightarrow \\ CH_{4} & \longrightarrow \\ CH_{3} & \longrightarrow \\ CH_{4} & \longrightarrow \\ CH_{3} & \longrightarrow \\ CH_{4} & \longrightarrow \\ CH_{5} &$$

$$H_{17}C_{80} > P - OCH_2 - CH_2OP < \frac{OC_{13}H_{27}}{OC_{8}H_{17}}$$

16 17

とれら一般式例で表わされるホスファイト類 はトリフェニルホスファイトとグリコールとの 反応生成物に相当するアルコールおよび/また はフェノールをエステル交換させることによつ て製造した。

次に化学式と合成例を示す。

$$HO - A - OH' + \bigcirc O - P < O - \bigcirc O$$

$$\rightarrow \bigcirc O > P - O - A - O - P < O - \bigcirc O$$

し、130cで3時間反応させた後減圧下に脱 フェノールを行い沪過して白色粉末を得た。

(融点 5 2 . 3 ~ 5 7 0 ℃)

脱フエノール率 100%

P含量 理論値 5.38

> 実験値 5 . 3.0

合成例-3 16110合成

31.09 ( 0.1 E n ) OTPP K 9.69(0.07 モル)のシクロヘキサンジメタノールを溶解し、 ルを行い白色粉末を得た。 130℃で3時間反応させた後、脱フェノール を行い中間体を合成した。次いでこの中間体に 15.2 % ( 0.07 t n ) O L z z z / - n - A および 0.1 多の炭酸カリウムを添加し1 4 0 で で 2 時間反応させ、次いで滅圧下に脱フェノー ルを行い炎黄色の髙粘稠液体を得た。

脱フェノール率 100%

理論值 8.30%

. 実験値 8.20%

31.09 ( 0.1 En ) OTPP 16.99 ( 0.05

合成例-1 /61 〇合成

31.09 ( 0.1 モル ) のトリフェニルホスフ アイト(以下TPPと称す)に 7.2 g ( 0. 0.5 モル)の1.4-シクロヘキサンジメタノール を溶解させた後、120~130cで3時間反 応させ、次いで140℃/10 mm Hg で脱フェノ ールを行い沪過することにより無色液状の生成 物を得た。

(脱フエノール率・98%)

P含量 実験値 10.69%

理論値 10.76%

合成例-2 /60合成

合成例:で得られた1,4-シクロヘキサン シメタノールビス ( シフエニル ) ホスファイト ( 低 1 化合物 ) 28.88 ( 0.05モル ) に38.2 8 ( 0.1 モル ) の 4 , 4' - プチリデンピス ( 2 ーメチルー5-第3プチルフエノール)を加え、 さらに 0.1 まの炭酸カリウムを触媒として添加

モル)の1,4~ベンゼンジメタノールを加え、 130℃で3時間反応させた後、脱フェノール を行つて中間体を合成し、次いでこの中間体に 38.28(0.1モル)の4,4-ブチリデンビ ス(2-メチル-5-第3プチルフェノール)、 22.8 f ( 0.1 モル ) のピスフェノールー A お よび 0.1 多の炭酸カリウムを加え、150~ 160℃で2時間半反応させた後、脱フェノー

融点 6.2.8 ~ 69.5 で

脱フエノール 90多

理論値 4.37%

寒験値 4.26%

その他の化合物も同様の操作で合成した。そ の形状は下記第『の2表に示す通りである。

第 『 の 2 表

白色粉末

39.8 ~ 47.0 c

41.0 ~ 45.60

Na 4 無色液体

特開 昭49—29339(21)

No	5	無色粘稠液体	
No.	7	<b>飯 黄 色 粉</b> 末	62.3 ~ 68.50
Ма	8	白色粉末	50.1 ~ 57.00
K.	9		45.3 ~ 52.70
<i>1</i> 6.1	0 .	•	43.7 ~ 50.00
<i>1</i> 6 1	2 .	<b>微黄色粉末</b>	58.5 ~ 63.40
<i>N</i> a 1	3	白色粉末	46.0 ~ 52.00
<i>1</i> % 1	5	•	63.8 ~ 69.10
<i>1</i> 6 1	6	無色液体	
Na .1	7	無色粘稠液体	

次に本発明になる一般式(V)で表わされる分子 内にヒドロキシアルキルイソシアヌレート残基 を有する有機ホスファイト化合物の代表例を平 均示性式として次の第 V 表に示した。

*16*. 4

*1*€ 5

$$\begin{array}{c} H_{1} \circ C_{9} \longrightarrow \\ O \longrightarrow \\$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & 0 \\
 & 0
\end{array}$$

*s*6 2

$$\begin{array}{c|c} i \operatorname{sodecy} I - O \\ & \bigcirc \\ & \bigcirc \\ O \end{array} \begin{array}{c} P - O - \operatorname{CH}_2\operatorname{CH}_2 - N \\ & \bigcirc \\ O \end{array} \begin{array}{c} O - \bigcap \\ O - i \operatorname{sodecy} I \\ & \bigcirc \\ \operatorname{CH}_2\operatorname{CH}_2 - O - P \\ & \bigcirc \\ O - i \operatorname{sodecy} I \end{array}$$

*N*<sub>4</sub> 3

$$\begin{array}{c} \text{tridecyl-O} \\ \text{tridecyl-O} \\ \text{tridecyl-O} \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{P-O-CH}_2\text{CH}_2-\text{N} \\ \text{O} \\ \text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O-P} \\ \text{O-tridecyl} \\ \text{O-tridecyl} \\ \text{O-tridecyl} \end{array}$$

Na 6

$$\begin{array}{c|c} H_{17}C_{8} & & O \\ isodecyl & -O \end{array} \begin{array}{c} P-O-CH_{2}CH_{2}-N \\ & C \\ &$$

16. 7.

A% R

$$\begin{array}{c|c}
A6 & 1 & 1 \\
 & \bigcirc & O \\
 & \bigcirc & \bigcirc & O \\
 & \bigcirc & \bigcirc & O \\
 & \bigcirc & \bigcirc & \bigcirc \\
 & \bigcirc \\
 & \bigcirc & \bigcirc \\
 & \bigcirc \\$$

$$\underset{(CH_3)}{\text{H}_{19}C_9} \xrightarrow{\hspace{-0.5cm}CP} \overset{O}{\hspace{-0.5cm}} \underset{(CH_3)}{\overset{\circ}{\hspace{-0.5cm}}} \circ - P \left\langle \overset{\circ}{\hspace{-0.5cm}} \overset{\circ}{\hspace{-0.5cm}} - C_9H_{19} \right\rangle$$

$$\begin{array}{c} \text{ % 1 8} \\ \text{ } \\ \text{$$

$$\begin{pmatrix}
CH_{3} & CH_{3} & CH_{2} & CH_{2}$$

*M*≤ 1 3

$$\begin{array}{c} H_{25}C_{12}-O \\ & \bigcirc \\$$

 $\begin{array}{c} 0 - 0 \\ 0 - 0 \end{array}$ 

$$\bigcap_{O-P} \left\langle {{O-CH_2} \atop {O-CH_2}} \right\rangle c \left\langle {{CH_2-O} \atop {CH_2-O}} \right\rangle P - \bigcirc$$

$$H_{19}C_{9}$$
  $C_{H_{2}}$   $P$   $C_{1}$   $C_{1}$ 

$$\bigoplus_{(OH)_p} - (O-P \begin{pmatrix} O - Q \end{pmatrix})_5$$

窒素ガス気流下に 0.3 モルのトリフエニルホ アイトと 0・1 重量 5 の炭酸 カリウムとを

に D. 1 モルのトリス(2 - ヒドロキシエ チル)イソシアヌレートを添加し10~15分

特朗 昭49-29339(23)

後に脱フェノールを行つて炎黄色高粘性液体が 得られた。

脱フエノール率 1005 合成例-2 & 2の合成

合成例1で得られた低1の化合物 0.1 モル、イソデカノール 0.3 モルおよび 0.1 重量 5 の炭酸カリウムを窒素ガス気流下に 1 3 0 ~ 1 4 0 で、 3 時間反応させた後、脱フエノールによつて徴黄色液体が得られた。

脱フエノール率 95% 合成例-3 M3の合成

0.1 モルの & 1 化合物 と 0.6 モルのトリデカノールおよび 0.1 重量 & の炭酸カリウムを窒素ガス気流下に 1 3 0 ~ 1 4 0 c、 3 時間加熱攪拌した後、脱フェノールを行い、 微黄色の液体が得られた。

脱フエノール率 9 5 **6** 合成例-4 167 の合成

0.1 モルのトリス(2-ヒドロキシエチル) イソシアヌレート、 0.2 モルのフェニル・シイ

0.1 重量%の K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> を加え、1 5 0 ℃に加熱する。

とれて 0.2 モルのトリス (2 - ヒドロキシエチル) インシアヌレートを加え 1 0 ~ 1 5 分後 に脱フェノールを行い、白色固体を得た。(融 点 1 6 0 で以上)

0.1 モルの1,6-ヘキサンジオール・フェニルジホスファイト、0.1 モルのフチリデンビス(2-メチル-5-tert-プチル-4-ヒドロキシベンゼン)、0.1 モルのトリス(2-ヒドロキシエチル)インシアヌレート及び0.0 5 塩批%のK<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>を150℃で3時間反応させた 後、減圧下に脱フェノールを行つて、白色固体 を得た。(触点41~49℃)

脱フエノール率 93% 合成例 - 8 & 17の合成

0.1 モルのベンタエリスリトール・ビス (フェニル) ホスファイト、 0.1 モルのトリス ( 2

ソデシルホスファイト及び 0.1 重量 6 の炭酸カリウムとを窒素気流下に 1 4 0 ~ .1 5 0 ℃ で 2.5 時間反応させた後、微黄色粘性液体が得られた。

0.1 モルのトリス(2 ーヒドロキシエチル) インシアヌレート、0.1 モルのトリフエニルホ スファイト及び0.05 重量 4 の炭酸カリウムと を130 でで3時間加熱攪拌した後、減圧下に 脱フエノールを行い樹脂状固体を得た。( 融点 160 で以上)

脱フェノール率 100多合成例-6 低11の合成

0.1 モルのブチリデンピス(2 - メチル- 5 - tert-プチル-4-ヒドロキシベンゼン)、0.2 モルのトリフエニルホスファイト及び 0.1 重量 5 の K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> を 1 3 0 t、 3 時間反応させた後、減圧下に脱フエノールを行う。(脱フエノール率 9 8 %)次いでこの生成物 0.1 モルに

- ヒドロキシエチル)イソシアヌレートとを 1 5 0 ℃で 2 時間反応させた後、波圧下に脱フ エノールを行つて、粘性オイル状物質を得た。

100%

合成例-9 &19の合成

脱フェノール率

0.1 モルのペンタエリスリトール・ビス(フエニル)ホスファイト、0.05 モルのトリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレート、0.05 モルの水添ビスフエノール-A および0.1 重盤%の K2CO3 との混合物を130℃、3時間加熱反応を行つた。次いで減圧下に脱フエノールを行い白色固体を得た。(融点150℃以上)

脱フェノール率 91.3%

その他のホスファイト化合物を前配合成例と 同じようにして合成した。

状 白色粉末 4.0 ~ 5 0 C 無色粘稠液体 無色オイル液 45~500 白色固体 樹脂状固体 160℃以上 10 白色固体 150℃以上 1 2 白色固体 1 6 0 C以上 白色固体 150℃以上 粘稠オイル状 1 6 18 白色固体 160℃以上 白色固体 160℃以上

本発明の一般式(Mで表わされるホスファイト 類は通常、トリフェニルホスファイトと水脈ビスフェノール - Aとをエステル交換させること によつて、容易に製造できる。この際、水脈ビスフェノール - Aを前処理することによつて一 部を2 - シクロヘキセニル - 2 - (4 - ヒドロキンシクロヘキサンル)ブロパンにするか、ト

(理論量282重量部)

分 子 量 3,500~4,500

[一般式MPのA=Ai]

### 合成例 2

2 4 0 重量部の水添ビスフェノール - A と155 重量部のトリフェニルホスファイトとの混合物 に触媒として 0.8 重量部の炭酸カリウムを加え、 1 4 0 ℃で 2 時間半エステル交換を行つた後、 さらに 1 5 0 ℃で 1 時間加熱した。次いで滅圧 下に脱フェノールを行い融点 6 1 · D ~ 7 0 · 0 ℃ の白色粉末を得た。

脱フェノール量 120重量部

(理論量141重量部)

分 子 量 2,500~3,000

リフェニルホスファイトと水添ピスフェノール - Aとの反応生成物を熱処理するか、あるいは、 この反応時に、2 - シクロヘキシル-2 - (4 - ヒドロキシシクロヘキシル)ブロパンおよび /または2 - シクロヘキセニル-2 - (4 - ヒ ドロキシンクロヘキシル)ブロパンを少量添加 することによつて目的物を合成できる。

しかしながら、かかる合成例以外にも目的物を合成することが出来る。本発明はこれらの合 広法によつて何等制限をうけるものではない。 以下にその合成例を示す。

### 合成例1

2 4 0 重量部の水添ビスフェノールーAと 0・2 4 重量部のパラトルエンスルホン酸とを 1 5 0 ℃で1時間前処理した後、これに3 1 0 重量部のトリフェニルホスファイトと1 1 重量、 部の炭酸カリウムとを加え、1 3 5 ℃で3 時間 反応させた後、減圧下に脱フェノールを行い、 融点67.5~74.2 ℃の白色粉末を得た。

脱フエノール量 230重量部

### 合成例 3

3 1 5 重量部の水添ビスフェノール - Aと、
4 2 重量部の2 - シクロヘキシル - 2 - (4 - ヒドロキシシクロヘキシル)ブロバンと、310
重量部のトリフェニルホスファイトと、1・1 重量部の炭酸カリウムとを135℃で3時間エステル交換反応を行つた後、減圧下に脱フェノールを行い、融点58~67℃の白色粉末を得た。脱フェノール量225重量部

(理論量282重量部)

その他同様の操作により次の化合物が合反された。

合成例	Ai .	A2	A 3	A., Off	A5 量%)	(2)点组	分子量
4	7	2 2	1 3	47	11	62 - 72	2200-3100
5	19	4	1 7	4 7.	1 3	64-75	2700-3300
6	6	3 1	. 10	4 3	10	65-74	2400-3100
7	3 4	3,	1,1	4 0	1 2	62 <del>-</del> 72	2500-3100
В	8	4 D	9	3 3	10	66-72	2200-3500
9	4.2	. 4	, в	3· 5	11	69-B2	4000-6000
· 1 0	10	25	2 2	·3 D	13	63-69	2200-3200
Ì 1	7	1 5	1 4	51	1 3	· 58 <del></del> 65	2100-2700

次に本発明を実施例によつて具体的に説明する。 しかしながら本発明は次にあげられた実施例によつて限定されるものではない。

### . 実施例 - 1

二酸化チタンを 0・0 5 % 添加して艶消しした ナイロン 6 6 の 1 0 0 部を 9 0 % の 半酸 に 9 0 部に容かし、これに次の第 W 表に記載の試料を それぞれ 1・0 % 加え、 溶液と充分に混合する。 この溶液をガラス板上に均一に流し出し、

1	0	5	C	0	加	熱	空	炅	F	中	で	乾	燥	し、	7	1	ル	<u>۸</u> 	を	
								-												
14-	7					-														
作	4																			

とのフイルムを225℃で30分間、加熱空気戸中で加熱する場合のナイロン66の変色程度を第1%表に示す。ただし、フイルムの色は暗褐色、黄褐色、淡褐色、黄色、淡黄色、微黄色の順にうすくなる。

本発明の安定剤がナイロンの熱による劣化をよく防止していることがわかる。

		•
実験番号	試 料	フイルムの色
.1-1	なし	暗褐色
-2	トリスノニルフエニルホスフアイト	褐色
3	ビスフエノールA・ジフエニルホスフアイト	赤褐色
4	<b>/6.</b> 7 (第1表)	. 黄 色
. 5	A6 11 (")	<b>淡黄色</b>
6	M6.25 (")	
. 7	16.3B (")	" .
В	A6 3 (第I表)	黄 色

	• .*		
. 9	<i>1</i> 68,	(第1表)	黄 色
10	<i>1</i> 6.11	( " )	談黄色
11	<i>Æ</i> 1	(第Ⅰ表)	"
12	<i>1</i> € 5	( ")	"
13	A6.10	( " )	"
14	16. 2⋅	(第 N 表 )	黄-色
1.5 -	<i>1</i> 6 6	( ". )	<b>淡黄色</b>
16	MG 1,7	( " )	"
.17	<i>1</i> 6a 3	(第Ⅴ表)	<i>u.</i>
18:	<i>16</i> ,19	( " )	, ,,
19	<i>M</i> ≤ 21	( " )	: <b>"</b>
20	—般式(VI)-	- 合成例 - 1	· "
		- 合成例 - 3	黄色

### **实施例-2**

次の第個に記載した試料をナイロン 66 100 部に対し 0.3 部添加し普通の方法で紡糸、延伸 して約 6 0 デニルの 1 0 本のフィラメント・ヤ ーンとした。

このヤーンを1デニールあたり 0.59の張力

下に5cm×5cmのアルミニウム・ポピン上に巻き取り2200の加熱空気が中で30分間曝露した後、引張強さの残留値を測定した。結果を第2個表に示す。

第 W 表の結果は本発明の安定剤がナイロン 6 6 の熱による強度低下を極めてよく防止しいると とを明らかに示している。

### 第 1/1 表

実験翟	号	. :	侨	ונד	9	铷		加熱 残留強	
2 —	1	な		し				2	8
	2	トリオ	・ クチ	ルホ	スフ	アイ	•	3	8
	5.	ピスフェ	.) —	NA	•	テア	リルホスス	アイト 4	<b>5</b> .
	4	Ж	1		(第	〕麥	)	٠ 6	5
	5	<i>1</i> 6	4		(	<b>"</b> · ·	)	ε	8 0
	6	No.	6		(	"	)	. 6	3 2
	7	<i>K</i> a	1 4		(	<b>"</b>	) .	8	3 6
	8	Ma	1 6		(	<b>"</b> .	`)	9	9 0
	9	K	2 0		(	.,,	)	:	7 6

		•	, .			**	特朗 昭49-	- 2 9 3 3 9 ( <b>2</b> 6)
1 0	MG 24	(第1表)	8 5	3 0	Ma 9	(第Ⅰ		8 6
1 1	<i>M</i> s. 26	( " )	7.0	3 1	<i>1</i> 6∡ 5	(第17章	長)	9 2
1 2	<i>1</i> 6. 33	( " )	90	3 2	<b>16.</b> 7	( "	)	8 2
1 3	<i>M</i> a 3∴5	(: " )	<b>5</b> 9	5 5	· - 16. 8	· ( "	)	7 3
1 4	<i>M</i> a 39	( " )	8 4	5 4	<i>1</i> 6. 9	.( . "	)	7 6
1 5	<i>1</i> 6. 1	(第『表)	5 5	3 5	<i>M</i> 6. 1 0	( "	)	8 5
1 6	<i>1</i> 6. 2	( ")	8 8	3 6	ж. 11	( "	)	7 0-
1 7	<i>N</i> 6 4	( " )	7 8	3 7 <sup>-</sup>	16.12	( "	)	72
1 8	<i>M</i> <sub>6</sub> 5	( " )	7 2	3 8	<i>M</i> 6.13	( "	)	7 1
1 9	<i>1</i> 6 ,6	( ")	8 0	3 9	. 16.14	·( "	)	68
20	<i>1</i> 6. 7	( ")	6 5	4 D	<i>1</i> 6.15	( "	)	8 9
2 1	16. 9	( ")	80 .	4 1	<i>1</i> 6. 1	(第 V 夛	₹)	88
2 2	<i>1</i> 6.10	( " .)	8.0	4 2	<i>N</i> s. 2	( "	)	7 6
2 3	<i>M</i> a. 12 ⁴	( " )	6 5	4 3	<i>1</i> 6. 6	( · "	<b>)</b> ·	9 3
2 4	<i>7</i> 6 <u>2</u>	(第Ⅰ表)	80 .	44	<i>1</i> 6. 7	( "	)	7 6
2 5	<i>16</i> . 3	( " )	7 8	4 5	<i>1</i> 6. 8	( "	)	8.9
2 6	. Mo. 4	( ")	5.5	`4 6	<i>M</i> ≤ 11	( "	) .	7 1
2 7	Ma 6	( ")	59	47.	A6. 13	~ "	)	8 5
2 8	Æ · 7	( " )	7 0	48 -	<i>M</i> 6.15.	( "	)	. 5 5
2 9	<i>1</i> € 8	( ". )	76	4 9	<i>1</i> 6.17	( %	)	7 B

5 0	<i>‰</i> 20	(第٧表)	8 2
5 1	一般式 [ VI ]	一合成例 2	7 3
5 2	"	4 .	8 9
5 3	"	5	9 2
5 4	'n.	6	. 80
5 5	"	7	6 5
5 6	"	· В	68
57 .	· · . //	9	7 8
5 8	"	10	7 6
5 9	"	11 3 .	В 6

### 実施例-5

509のポリプロピレングリコールに 0.29 のオクチル酸錫を添加し、との混合物に第 K 表に記載の試料の 19をホモミキサーで均一に混合する。 0.059の N = (CH<sub>2</sub>)3=N,19のシリコンオイル、29の水の混合物を上記の混合物に添加し、259のトリレンジイソシアネートを加え、ホモミキサーではげしく攪拌してポリウレタンフォームを調整した。

このフォームを1週間、日光に曝露し、フォーム表面の変色を調べた。結果を第 K 表に示す。ただし、ポリウレタン・フォームの色は褐色、淡褐色、淡黄色、黄色、黄色、淡黄色、黄色の順にうすくなる。

本発明の安定剤がポリウレタン・フォームの 着色防止にすぐれていることは第 K 表より明ら かである。

•	第	ĸ	表	<u> </u>		
<b>Z験番号</b>	舔	加	物			フォームの色
-, 1	カー	٠٠٠				褐·色
2	トリスシニノ	レフエニ	ンルホ	スフ	ナイ	h : #
3	ジオクチル・	フエニル	ホスフ	アイト		淡褐色
4	<i>M</i> 6 2	· ( #	月月表	į):		淡黄色
5	<i>1</i> 6. 3	. (	<b>"</b>	)	•	. "
6	<i>1</i> € 15	. (	"	).	•	. "
7	<i>1</i> 6.27	(	"	)		黄 色
. в	. 16a 40	(.	"	)		微黄色
9	<i>1</i> 6. 2	( \$	耳耳茅	ŧ)		"
1 0	<i>1</i> 6. 4	` (	"	)		. "
1 1	<u>ж</u> 6	(	"	)		黄 色
1 2	<i>1</i> € 8	(	"	)		ľ
1 3	Æ 1.0	(.	. "	)	٠.	淡黄色
1-4	<i>1</i> 6. 1	( 8	其王君	旻)		"
1 5	<i>1</i> € 3	(	"	)		"
1 6	. <i>1</i> 6. 5	(	"	).		<b>"</b> .
1.7	<i>1</i> 6. 7	(	: #	)		<i>"</i>

- 1 B	<i>M</i> a. 10⁻	(第	▮衷)		2933	-
1 9	<i>1</i> 16. 1	(第	7表)		黄.	色
2 0	<i>M</i> a. 3	(	<b>"</b> )		炎 黄	色
2 1	<i>M</i> 6 4	Ċ	" ·)		"	
2 2	AG 11	(第	7表)		".	
2 3	<i>1</i> € 16	(	<i>"</i> )		"	
2 4	<i>1</i> 6. 4	(第	₹ ( )		. • "	
2 5	<i>1</i> 6. 5	(·	<b>"</b> )		. "	
26	<i>1</i> 6 9	(	<i>"</i> )	•	傲 黄	色
2 7	<i>A</i> ≤ 10 \	(	<i>"</i> )		"	
2 8	<i>№</i> 22	(	<i>"</i> )		黄	色
2 9	<i>M</i> a. 23	(	"· )	)	`. "	
3 0	合成例-1	( —₩	式〔V	(()	茯 黄	色
3 1	<i>"</i> - 4 (	· ·	"	)	黄	色
3 2	7	(	. "	)	族 黄	色
3 3	<i>"</i> −11	(	"	)		

2 4 9 のポリテトラメチレンエーテルグリコ ールと109の4.4 - シフエニルメタンシイ

ソンアネートを B O でで 1 時間機 押し、次いで B O 9 のジメチルホルム フミドに 密解 の ヒドラ ジンド アラートを 2 O 9 の ジメチルホル り 前 に で アンヒドラートを 2 O 9 の ジメチル かり 前 に で アンドに 密解 した 溶液 を 7 も 2 0 で で が な の 重合体 密液 を 7 も 2 0 で で ま で で な の は 数 の に 数 の に 数 の に 数 の に が 、 3 5 0 デニール、 2 0 フィラメントの 弾性 糸 を 得た。

得られた弾性糸をフェードオメーターにて 20,40,60時間照射後の強度保持率を測 定した。

結果を第X表に示す。

本発明の安定剤がポリウレタンの耐光性を向 上させていることがよくわかる。

### 第 X 表

—— 実験	番号		旅	ממ	蚴	- <del>.</del>	フエートオメ 強度保持 20時間,	率 (%	;)
.4 -	1	た	l	,			6.5	-	
	2	トリスノニ	ニルフ	مارشت	<del>4</del> 77	アイト	35.3	-	- '
	3	ピスフエ。 スプアイ		A• >	クテフ	1)765	29.6	<del>-</del>	
	5		4	( 舞	. 1 录	₹)	98.6	85.2	58.6
	6	Ma.	8	(	"	.)	108.2	88.6	60.2
	7	<i>N</i> 6 2	3	(	"	)	102.5	89.7	45.5
	В	No. 3	5 5	(	"	)	100.0	91.2	61.3
	9		3 9	(	"	)	104.6	85.2	53.3
	.18	16	1	( \$	Ħ I ā	長)	97.0	90.0	50-3
	11	No.	3	(	"	)	90.0	80.3	35.2
	1 2	16.	5	(	ir	)	101.5	88.7	45.B
	1 3	16.	7	(	"	. )	100.0	92.2	65·0
	1 4	Ка	9	(	. "	)	93.3	83.0	37.6
	1 5	16.	2	( !	第Ⅰ	表)	95.3	90.5	60.0
	16	Ж	4	(	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	)	100.0	90.5	48.5
	1 7	16.	6	(	"	,)	105.1	B7. B	663

			•			
4-18	<i>1</i> € 8	(舞	【表)	98.2	76.5	43.8
1 9	A6.10	(	")	102.6	90.2	61.3
. 2 0	· 16a 5	(第	₩表)	100.0	90.5	48.5
2 1	. <b>λ</b> 6 6	(	<b>"</b> )	93.3	83. Ó	37.6
2 2	<i>1</i> 6.7	( )	<b>"</b> )	101.5	8 8. 7	45.8
. 23	<i>1</i> €13	. (	<i>"</i> )	97.0	90.0	50.3
2 4	<i>1</i> 6.14	ζ.	<b>"</b> )	104.6	B 5 - 1	53.2
2 5	16. 7	(第	Ⅴ表)	1,02.1	87.8	61.3
. 2 6	<b>16⊾</b> 8.	(	<b>"</b> )	102.5	89.7	45.5
2,7	<i>M</i> ≤ 13	(	<i>"</i> )	98-6	85.2	58.6
28	<i>1</i> € 15	(	<b>"</b> ).·	105.1	87.8	66.3
2 9	<i>A</i> 6.21	(	<b>"</b> )	95.3	90.5	60.0
. 30	合成例 -	2.(—	<b>松</b> 式〔Ⅵ〕)	100.0	92.2	65·0

### **実施例-5**

3 2

3 3

本発明ポリアミド組成物の他の添加剤との併

90.0

) 104.6

) 100.2

) 100.0

80.3 35.2

85.1 -53.2

88-6. 60-2

65.2

91.2

	(第1表,私》)		
5 - 9	たし	黄	色
5 - 1 0	Santo white powder	淡 黄	色
5 - 1 1 1	Topanoi C A	"	
1 2	ペンタエリスリトール	. "	
1, 3	Irganox 1076	徴 黄	色
1 4	トリプチルポレート		
1 5	水添ビスフエノール A		<u>,</u>

### **実施例-6**

本発明ポリウレタン組成物の他の添加剤との併用効果をみるために、次の配合で実施例 - 3と同じ操作をくり返して試験を行い、その結果を第212表に示す。

(配合)	
未安定化ポリウレタン	100部
本発明安定剤	1-0
他の添加剤	0.3

特開 明49—29339(28) 用効果をみるために、次の配合で実施例1と同じ操作をくり返じて試験を行い、その結果を第 20 表に示す。

## (配合)

. `	HU	.=	,													
未	安	定	化	ナ	1	p	~	6	6			1	0	0	部	
本	発	明	安	定	剤						٠.		٥.	3	部	
他	Ö	쥾	מת	剂						•			٥.	3	部	
											•					

### 第 X 表

実験番号	他の添加剤	フイルムの色
	(第1表 1 1/4 7 の場合)	
5 — 1	たし	黄 色
2	внт	微黄色
8	Irganox 1010	. "
4	DSTDP	.無 色
5	ピスフエノールA	· "
. 6	エポキシ大豆油	傲 黄 色
. 7	Santonox R	,,
8	Ca-ステアレート	"

### 第 XI 表

実験番号	他の添加剤	フォームの色		
	(第『裝,&1の場合)			
6 — 1	なし	黄 色		
2	水添ピスフエノールA	淡 黄 色		
. 3	トリプチルボレート	"		
. 4	Irganox 1 0 7 6	無色		
5 '	ベンタエリスリトール	<b>"</b> ,		
: <b>6</b>	Topanol CA	"		
7	Santo white powder	<b>#</b> .		
•	(第V表,紙7の場合)			
6 8	なし	黄 色		
. 9	внт	無 色		
1 0	Irganox 1010	"		
1 1	DSTDP	"		
1 2	ピスフエノールA	傲黄色		
1 13	エポキシ大豆油	<i>"</i>		
1 4	Santonox R	۱ ،		
1 5	Ca-ステアレート	. "		

第 X 表及び第 XX表の結果は本発明組成物に他の添加剤を併用すると効果が更に向上することを示している。

 特許出願人
 アデカ・アーガス化学株式会社

 代 理 人
 古
 谷
 響